kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 03/11/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.037

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hiện tượng "bãi rác chiếm diện tích ngày càng lớn" có nguyên nhân là

A. Nhựa không phân huỷ sinh học nên cứ tích tụ lại

B. Trong phân tử PVC có nguyên tử chlorine

C. Rác nhựa vỡ vụn thành hạt rất nhỏ rồi đi vào chuỗi thức ăn

D. Nhựa cháy không hoàn toàn sinh ra nhiều chất độc

Câu 2. Thế điện cực chuẩn của cặp Fe^{2+}/Fe bằng bao nhiêu vôn?

A. $-2,93$ V **B.** $-0,44$ V **C.** $-2,87$ V **D.** $-2,71$ V

Câu 3. Loại cao su chloroprene được tạo nên từ

A. Buta-1,3-diene và styrene **B.** Isoprene

C. Chloroprene **D.** Buta-1,3-diene

Câu 4. Xà phòng hoá hoàn toàn 439 g trilinolein ($M = 878$). Khối lượng glycerol ($M = 92$) thu được là

A. 46 g **B.** 0,5 g **C.** 138 g **D.** 60 g

Câu 5. Polymer nhựa bakelite được dùng để

A. Làm hộp đựng thức ăn và thùng nhựa **B.** Làm túi nylon và màng bọc thực phẩm

C. Làm ống nước, vỏ dây điện và da giả **D.** Làm ổ cắm điện và tay cầm nồi

Câu 6. Thuỷ phân hoàn toàn 18 g methyl formate ($M = 60$) trong dung dịch NaOH vừa đủ. Khối lượng sodium formate ($HCOONa$, $M = 68$) thu được là

A. 9,6 g **B.** 18 g **C.** 13,8 g **D.** 20,4 g

Câu 7. Chất glycogen thuộc loại carbohydrate nào?

A. lipid **B.** disaccharide **C.** monosaccharide **D.** polysaccharide

Câu 8. Lên men rượu phải tiến hành trong điều kiện yếm khí vì

A. oxygen phản ứng hết với khí CO_2 sinh ra

B. oxygen làm men rượu chết ngay lập tức

C. nếu có oxygen thì rượu sinh ra sẽ bị lên men tiếp thành giấm

D. oxygen làm glucose bị thuỷ phân

Câu 9. Điện phân nóng chảy $MgCl_2$ thì sản phẩm ở cathode và ở anode lần lượt là

A. K và Cl_2 **B.** Mg và Cl_2 **C.** Na và Cl_2 **D.** Cl_2 và Mg

Câu 10. Hai chất giặt rửa A và B được thử trong các bể nước mô phỏng có **cùng lượng sinh khối**, cùng nhiệt độ và cùng chế độ chiếu sáng. Mỗi bể được cân một lượng chất giặt rửa rồi lấy mẫu đo phosphate; vì hai mẫu đậm nhạt khác nhau nên phòng thí nghiệm **pha loãng khác nhau** trước khi đo.

Công thức	Khối lượng chất giặt rửa (g)	Thể tích bể (L)	Hệ số pha loãng	Số đọc phosphate (mg P/L)	Nền (mg P/L)
A	$1,6$	$4,5$	10	$1,82$	$0,04$
B	$1,7$	$7,0$	20	$0,96$	$0,04$

Tải phosphate chuẩn hoá được tính bằng đúng một công thức: $L_P = \dfrac{(C_{doc} - C_{nen}) \times D \times V}{m}$, đơn vị mg P trên mỗi gam chất giặt rửa. Cùng lúc ấy, oxygen hoà tan được theo dõi ở cả hai bể và ở một **bể đối chứng không có chất giặt rửa**. Mỗi số dưới đây là trung bình của ba lần lặp.

Ngày	Bể đối chứng (mg/L)	Bể A (mg/L)	Bể B (mg/L)
2	$8,31$	$7,87$	$8,21$
4	$8,10$	$7,46$	$7,87$
6	$7,96$	$6,15$	$7,31$
8	$7,91$	$6,18$	$7,37$

Độ lặp lại (nửa bề rộng khoảng) của mỗi chuỗi: đối chứng $\pm 0,10$, bể A $\pm 0,06$, bể B $\pm 0,09$ mg/L. Mức hụt oxygen của một bể trong một ngày là $\Delta DO = DO_{doi\ chung} - DO_{be}$ khoảng của ΔDO có nửa bề rộng bằng **tổng** hai nửa bề rộng ấy, và hiệu ứng chỉ được coi là **đã phân giải** khi khoảng đó **không chứa** 0. **Thẻ đánh giá.** Một công thức đạt khi thoả **đồng thời**: $L_P \le 60,6$ mg P/g và mức hụt oxygen lớn nhất trong bốn ngày $\le 1,4$ mg/L. Thẻ ghi thêm: kết quả bể mô phỏng chỉ là **bằng chứng hỗ trợ** trong phạm vi mô hình, không phải chứng minh cho mọi hệ sông hồ. Nhóm nghiên cứu công bố: *“B thân thiện với môi trường hơn A, vì số đọc phosphate của nó thấp hơn.”* Hỏi: tải phosphate chuẩn hoá L_P của công thức B bằng bao nhiêu mg P/g?

A. $3,8$ mg P/g **B.** $75,8$ mg P/g **C.** $79,1$ mg P/g **D.** $50,1$ mg P/g